

PCT/JP 03/09811



01.08.03 REC'D 1 9 SEP 2003 WIPO PCT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2002年 8月

願 番 Application Number:

特願2002-225151

[ST. 10/C]:

[JP2002-225151]

願 人 Applicant(s):

三井化学株式会社

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

2003年 9月



特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office

> 出証特2003-3072194 出証番号

> > Best Available Copy

【書類名】

特許願

【整理番号】

P0001334

【提出日】

平成14年 8月 1日

【あて先】

特許庁長官殿

【国際特許分類】

G03G 9/087

【発明者】

【住所又は居所】

千葉県袖ヶ浦市長浦580番地32 三井化学株式会

社内

【氏名】

寺内知哉

【発明者】

【住所又は居所】

千葉県袖ヶ浦市長浦580番地32 三井化学株式会

社内

【氏名】

石川恵一

【発明者】

【住所又は居所】

千葉県袖ヶ浦市長浦580番地32 三井化学株式会

社内

【氏名】

ウッディー・ミュア

【特許出願人】

【識別番号】

000005887

【住所又は居所】

東京都千代田区霞が関三丁目2番5号

【氏名又は名称】

三井化学株式会社

【代表者】

中西 宏幸

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

005278

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

要

【書類名】

明細書

【発明の名称】

トナー用バインダー樹脂およびトナー

【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリエステル構造を有するトナー用バインダー樹脂であって、

下記 [I] の構造単位が 0 モル%であり

【式1】

$$-0 - \bigcirc \qquad \qquad CH_3 \\ CH_3 \\ CH_3 \\ CH_3$$

錫の含有率が1ppm以下であり

チタンおよび/またはゲルマニウムの含有率が10ppm~1500ppm である事を特徴とするトナー用バインダー樹脂。

【請求項2】 カルボン酸由来の構造の60モル%以上がテレフタル酸由来の構造を有することを特徴とする請求項1に記載のトナー用バインダー樹脂。

【請求項3】 アルコール由来の構造の40モル%以上がエチレングリコール 由来の構造であり、且つ、その75モル%以上がエチレングリコールとネオペン チルグリコール由来の構造であることを特徴とする請求項1乃至2いずれかに記 載のトナー用バインダー樹脂。

【請求項4】 アルコール由来の構造の1~25モル%が、トリメチロールプロパン由来の構造であることを特徴とする請求項1乃至3いずれかに記載のトナー用バインダー樹脂。

【請求項5】 トナー用バインダー樹脂の溶融温度が、120℃~160℃であることを特徴とする、請求項1乃至4いずれかに記載のトナー用バインダー樹脂。

【請求項6】 ポリエステルが、ポリエチレンテレフタレートと多価カルボン酸とビスフェノールA構造を含まない多価アルコールとをチタン触媒および/またはゲルマニウム触媒の存在下に反応させて得られる請求項1乃至5いずれかに

記載のトナー用バインダー樹脂

【請求項7】 請求項1乃至6いずれかに記載のトナー用バインダー樹脂を含むトナー。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、電子写真用トナー用バインダー樹脂およびトナーに関する。更に詳しくは環境に影響を与えることが議論されている物質を含まず、リサイクルPE T原料にも対応できる環境対応型の電子写真用トナー用バインダー樹脂およびトナーであり、且つ、耐ホットオフセット性、定着性に優れた電子写真用トナー用バインダー樹脂および電子写真用トナーに関する。

[0002]

【従来の技術】

電子写真法を利用した複写機やプリンターへの要求性能も高度化している。一般に、複写機やプリンターに於ける電子写真法は、光感光体上に静電気的潜像を形成し、ついで潜像をトナーを用いて現像し、紙などの被定着シート上にトナー画像を転写した後、熱ロールで加熱圧着する方法(熱ロール定着方式)が行われている。この熱ロール定着方式においては、消費電力等の経済性の向上、複写速度の上昇等のため、より低温で定着可能な定着性の良好なトナーが要求されている。一方で、熱ロール定着方式においては、熱ロール表面とトナーが溶融状態で接触するため、トナーが熱ロール表面に付着転移し、次の被着シートにこれが再転移して汚す、所謂オフセット現象という問題が生じる。このオフセット現象を発生させないことも、重要なトナー性能への要求の一つである。さらには、複写機、プリンターの高速化に伴い、帯電部位の高性能化の要求も高まってきている。すなわちトナーに対し、より高度な耐久性が必要とされてきており、長期耐刷安定性が必要になりつつある。

[0003]

例えば、定着性を良好なものとする為に、結着 (バインダー) 樹脂を低分子量 化し、定着温度を低くしようとする等の試みが一般的である。しかしながら、低

分子量化することにより樹脂粘度は低下するが、同時に樹脂の強度および凝集力 も低下し、トナーの耐久性の劣化および定着ロールへのオフセット現象が発生す る問題が生じる。また、高分子量の樹脂と低分子量の樹脂を混合使用して分子量 分布を広くしたものを該結着樹脂として用いる方法や、あるいは、さらに結着樹 脂の高分子量部分を架橋させたりすることなどが行われていた。しかしながらこ の方法においては、樹脂の粘度が上昇してしまい、逆に、定着性を満足させるこ とが困難となる。

[0004]

このような相反する性能を要求される結着樹脂として、従来主に用いられてきたスチレン-アクリル系樹脂に代えて、バインダー樹脂としてより高密度なポリエステル樹脂を用いたトナーが種々提案されている(例えば、特開昭61-28471号公報、特開昭62-291668号公報、特公平7-101318号公報、特公平8-3663号公報、米国特許第4,833,057号等)。

それらはポリエステル樹脂の原料としてビスフェノールA誘導体を用い、あるいはポリエステルを製造する際の触媒として、錫系触媒を使用している。

一方、近年、種々の用途でビスフェノールA、錫などが環境に影響を与える恐れがあるとの議論があり、市場からはそれらを含有しない製品の要望がある。

[0005]

また環境問題の他の一面として、近年、人口の増加に伴いエネルギーの使用が拡大し資源の枯渇化に伴って、省資源・省エネルギー・資源のリサイクル等が望まれている。なかでもPETボトルは、各自治体等で回収され、各種衣料や容器に利用され始めており、新たな用途開発も望まれている。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、ビスフェノールA由来の構造、および錫を含有せず、且つ高性能のトナー用バインダー樹脂およびトナーを提供することにある。

[0007]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは上記の目的を達成すべく鋭意検討した結果、以下に記述する発明



に至った。

[0008]

即ち本発明の、

第1の発明はポリエステル構造を有するトナー用バインダー樹脂であって、下記

[I] の構造単位が 0 モル%であり

[0009]

【式2】

$$-0 \longrightarrow \bigcup_{\substack{i \\ CH^3}} \bigcup_{0-} 0- [1]$$

錫の含有率が1ppm以下であり

チタンおよび/またはゲルマニウムの含有率が10ppm~1500ppmで ある事を特徴とするトナー用バインダー樹脂である。

[0010]

第2の発明はカルボン酸由来の構造の60モル%以上がテレフタル酸由来の構 造を有することを特徴とするポリエステル系トナー用バインダー樹脂である。

[0011]

第3の発明は、アルコール由来の構造の40モル%以上がエチレングリコール 由来の構造であり、且つ、その75モル%以上がエチレングリコールとネオペン チルグリコール由来の構造であることを特徴とするポリエステル系トナー用バイ ンダー樹脂である。

[0012]

第4の発明は、アルコール由来の構造の1~25モル%が、トリメチロールプ ロパン由来の構造であることを特徴とするトナー用バインダー樹脂である。

[0013]

第5の発明は、溶融温度が、120℃~160℃であることを特徴とするポリ エステル系トナー用バインダー樹脂である。

[0014]

第6の発明は、ポリエチレンテレフタレートと多価カルボン酸とビスフェノールA構造を含まない多価アルコールとをチタン触媒および/またはゲルマニウム 触媒の存在下に反応させて得られるトナー用バインダー樹脂である。

[0015]

第7の発明は上記ポリエステル系トナー用バインダー樹脂を含むトナーである

[0016]

これらの発明によれば、ビスフェノールA構造や錫を含有しない高性能のトナー用バインダー樹脂およびトナーを得ることが出来、しかも回収PETなどを原料とすることもできるので資源の有効活用にも貢献することが出来るため、本発明の工業的意義は大きい。

[0017]

【発明の実施の形態】

以下、本発明を詳細に説明する。

本発明に用いられるドナー用バインダー樹脂は、

ポリエステル構造を有し、下記[I]の構造単位が0モル%であり

[0018]

【式3】

錫の含有率が1 p p m以下であり

チタンおよび/またはゲルマニウムの含有率が10ppm~1500ppm である事を特徴としている。

[0019]

より詳細には、本発明のトナー用バインダー樹脂は以下の構成であることが好ましい。

[[A] COO[B] O(CO)]で表される構造単位の繰り返し構造を有す

ページ: 6/



るポリエステル樹脂であって、

[A構造]が脂肪族、脂環族、芳香族構造を有する構造であり、

[B構造] が [II] の構造であり

[0020]

【式4】

$$-R^{2n+1} - Ar = \begin{bmatrix} R^1 & R^n \\ 1 & 1 \\ C & C \end{bmatrix} - \begin{bmatrix} R^n & 1 \\ C & R^n \end{bmatrix}$$

$$= \begin{bmatrix} R^1 & R^n \\ C & R^n \end{bmatrix} - \begin{bmatrix} R^n & R^n \\ R^n & R^n \end{bmatrix}$$

$$= \begin{bmatrix} R^1 & R^n \\ R^n & R^n \\ R^n & R^n \end{bmatrix}$$

(式中、Arは芳香族構造を有する基であり

 $0 \le m \ 1 \le 1$, $0 \le m \ 2 \le 1$ σb

2≤n≤20 であり

 $R^{1} \sim R^{2n+2}$ は、炭素、水素、酸素、窒素、燐、珪素から選ばれる元素からなる基および/または共有結合であり、互いに結合して環状構造や、(二重)結合を形成しても良い。)

錫の含有率が1 p p m以下であり

チタンおよび/またはゲルマニウムの含有率が10ppm~1500ppm である。

[0021]

本発明の上記ポリエステル樹脂は、通常多価カルボン酸やその酸無水物と多価 アルコールとの重縮合反応によって得られる。 [A構造] は上記カルボン酸に、 [B構造] は上記のアルコールに由来する構造である。

[0022]

上記カルボン酸は、炭素数1~20の炭化水素において水素の1~5個、好ましくは1~3個がカルボキシル基に置換された構造の化合物が好ましい。この炭化水素は脂肪族、脂環族、芳香族炭化水素である事が好ましい。具体的にはマロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、アゼライン酸、セバシン酸、アゼライン酸などの脂肪族ジカルボン酸類、マレイン酸、フマル酸、シトラコン酸、イタコン酸などの不飽和ジカルボン酸、シクロヘキサンジカルボン酸などの脂

環族ジカルボン酸、テレフタル酸、イソフタル酸などの芳香族ジカルボン酸類、これらジカルボン酸の無水物である無水フタル酸等が挙げられる。また、これらのジカルボン酸の低級アルキルエステルなどを挙げることができる。これらのエステルは、後述する多価アルコールとのエステル交換反応によってポリエステルを得ることが出来る。これらの中でも芳香族ジカルボン酸が好ましく、より好ましくはテレフタル酸、イソフタル酸である。

上記の多価カルボン酸は2種以上を組み合わせて用いることも出来る。

[0023]

また、分子量を調整する目的で1価のカルボン酸および多価カルボン酸を用いることもできる。1価のカルボン酸で好ましいものとしては、オクタン酸、デカン酸、ドデカン酸、ミリスチン酸、パルミチン酸、ステアリン酸等の脂肪族カルボン酸が挙げられ、分岐していても、不飽和基を有していてもよく、また、これら脂肪族1価カルボン酸は、ガラス転移点を下げる性質があるため、ガラス転移点調節のため、安息香酸やナフタレンカルボン酸などの芳香族カルボン酸を用いてもよい。これらの1価のカルボン酸は、全カルボン酸由来の構成単位に対して0モル%~30モル%、好ましくは0モル%~15モル%の量で用いられる。

上記の1価のカルボン酸は2種以上を併用することが出来る。

[0024]

3価以上の多価カルボン酸は後述する分子量分布を広げる効果や、樹脂の結晶 化を阻害する効果があるため好ましく用いられる。具体的にはとしてはトリメリット酸、ピロメリット酸及びこれらの酸無水物などが挙げられ、特にトリメリット酸及びその酸無水物が好ましい。これらの3価以上の多価カルボン酸は、全カルボン酸由来の構成単位に対して1モル%~30モル%、好ましくは2モル%~10モル%の量で用いられる。

またこれらを2種以上併用することもできる。

[0025]

本発明におけるポリエステル樹脂の [A構造] 部は、カルボン酸由来の構造単位であり、全カルボン酸由来の構造単位の60モル%以上がテレフタル酸由来の構造を有することが好ましい。この他には、従来ポリエステル樹脂を製造する際



に用いられているものを用いることができるが、ビスフェノールA骨格を有する ものは、使用しないことが好ましい。

[0026]

上記のアルコールはビスフェノールA由来の構造単位が0モル%である事を特徴としている。上記のアルコールは、好ましくは、下記 [II] の構造を有している。

[0027]

【式5】

$$-R^{2n+1} - Ar = \begin{bmatrix} R^1 & R^n \\ I & I \\ C - - - C & C - Ar \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} II \end{bmatrix}$$

$$R^{2n+1} - R^{2n+2} - II$$

(式中、Arは芳香族構造を有する基であり

 $0 \le m \ 1 \le 1$, $0 \le m \ 2 \le 1$ cap

 $2 \le n \le 20$ であり

 $R^{1} \sim R^{2n+2}$ は、炭素、水素、酸素、窒素、燐、珪素から選ばれる元素からなる基および/または共有結合であり、互いに結合して環状構造や、(二重)結合を形成しても良い。)

上記のアルコールとして具体的には、エチレングリコール、1, 4-ブタンジオール、1, 2-プロピレングリコール、1, 3-プロピレングリコール、1, 3-プロピレングリコール、1, 4-ブタンジオール、2, 3-ブタンジオール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、ジプロピレングリコール、1, 5-ペンタンジオール、1, 6-ヘキサンジオール、ネオペンチルグリコール、2-エチルー1, 3-ヘキサンジオール、トリメチロールエタン、シクロヘキサンジメタノール、水添ビスフェノールA、1, 4-シクロヘキサンジメタノール、ハイドロキノン、レゾルシン、フタリルアルコール等の多価アルコールが挙げられる。これらの中でも分岐および/または環状構造を有するネオペンチルグリコール、2-エチルー1, 3-ヘキサンジオール、トリメチロールエタン、シクロヘキサンジメタノール、水添ビスフェノールA、1, 4-シクロヘキサンジメタ

ページ: 9/



上記の多価アルコールは2種以上を組み合わせて用いることが出来る。

[0028]

上記の多価アルコールは、トナー用バインダー樹脂として優れた性能を発現させるのに極めて有用とされるが、環境に影響を与える可能性が議論されているビスフェノールA骨格を有する化合物、具体的には、ビスフェノールA、ビスフェノールA-2プロピレンオキサイド付加物、ビスフェノールA-3プロピレンオキサイド付加物、ビスフェノールA-3プロピレンオキサイド付加物、ビスフェノールA-3エチレンオキサイド付加物、ビスフェノールA-3エチレンオキサイド付加物、ビスフェノールA-3エチレンオキサイド付加物、ビスフェノールA-3エチレンオキサイド付加物、ビスフェノールA-ポリエチレンオキサイド付加物とは異なる構造を有している。

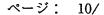
[0029]

また、分子量を調整する目的で1価のアルコールおよび3価以上の多価アルコールを用いることもできる。1価のアルコールで好ましいものとしては、オクタノール、デカノール、ドデカノール、ミリスチルアルコール、パルミチルアルコール、ステアリルアルコールなどの脂肪族モノアルコールなどが挙げられ、分岐や不飽和基を有していてもよい。これらの1価のアルコールは、全アルコール由来の構成単位に対して0モル%~25モル%、好ましくは0モル%~15モル%の量で用いられる。

[0030]

3価以上の多価アルコールは、後述する分子量分布を広げる効果や、樹脂の結晶化を阻害する効果があるため好ましく用いられ、具体的には、トリメチロールプロパン、グリセリン、2ーメチルプロパントリオール、トリメチロールエタン、ペントール、ソルビット、ソルビタン等が挙げられ、トリメチロールプロパン、グリセリン、2ーメチルプロパントリオール、トリメチロールエタンが好ましく、トリメチロールプロパンが特に好ましい。これらの3価以上の多価アルコールは、全アルコール由来の構成単位に対して1モル%~25モル%、好ましくは2モル%~10モル%の量で用いられる。

上記の1価のアルコールや3価以上の多価アルコールは2種以上を併用するこ





とが出来る。

[0031]

本発明におけるポリエステル樹脂は、通常上記の多価カルボン酸と多価アルコールを重縮合する事によって得られるが、更にポリエチレンテレフタレート(PET)を重縮合反応に用いることが好ましい。このPETは、廃物より回収されたリサイクルPETであっても良い。リサイクル品PETは、フレーク状に加工したものであり、重量平均分子量で30000~9000程度のものであるが、PETの分子量分布、組成、製造方法、使用する際の形態等に制限されることはない。また、リサイクル品に制限されることはない。

[0032]

上記PETの含有量は、ポリエステル樹脂中の全アルコール成分のモル数を100モル%とした時に、PET由来のアルコール成分であるエチレングリコールのモル数として、40モル%以上であることが、後述する重縮合反応性を考慮し、好ましい。

[0033]

また、アルコール成分として、少なくとも、PET由来のエチレングリコールと、分岐構造および/または環状構造を有するアルコール、好ましくはネオペンチルグリコールとを含有することが好ましく、その含有量は、全アルコール成分のモル数を100モル%とした時に、エチレングリコールと、分岐構造および/または環状構造を有するアルコール、好ましくはネオペンチルグリコールとの和が75モル%以上であることが好ましい。

[0034]

本発明におけるポリエステル樹脂を得る際の、重縮合反応は、窒素ガス等の不活性ガス中での、例えば無溶剤下高温重縮合、溶液重縮合等の公知の方法により行うことができる。反応に際しての酸モノマーとアルコールモノマーの使用割合は、前者のカルボキシル基に対する後者の水酸基の割合で0.7~1.4であることが一般的である。

[0035]

また、PETを原料として用いる際には、予め、PETとアルコールモノマー

ページ: 11/

を添加し、PETの解重合反応を行った後に、残りのアルコールおよび酸モノマーを添加し、重縮合反応を行っても良いし、また、PETとアルコールモノマーと酸モノマーを一括で仕込み、解重合反応と重縮合反応を同時に行っても良い。

[0036]

上記ポリエステル樹脂を得る際の重縮合反応および/または解重合反応において、用いられる触媒はチタンおよび/またはゲルマニウムを含有する触媒であり、ジブチル錫オキサイド等の錫系触媒や三酸化アンチモン等のアンチモン系触媒等とは異なるものである。チタンを含有する触媒として、チタンアルコキシド、チタンアシレート、チタンキレート等を使用することがさらに好ましく、特に好ましくは、テトラノルマルブチルチタネート、テトラ(2・エチルヘキシル)チタネート、テトラメチルチタネート、テトライソプロピルチタネートを使用することが好ましい。ゲルマニウム含有する触媒としては二酸化ゲルマニウム等が挙げられる。また、その際の添加量としては0.01重量%~1.00重量%であることが好ましい。上記の触媒は、複数を同時に使用しても良く、また触媒の添加時期は、重合開始時に添加しても良く、また、重合途中で添加しても良い。

[0037]

上記チタンを含有する触媒に相当するものの具体的商品名として、チタンアルコキシドとしては、オルガチックスTA‐25(テトラノルマルブチルチタネート)、TA‐30(テトラ(2-エチルヘキシル)チタネート)、TA‐70(テトラメチルチタネート)等、チタンアシレートとしては、オルガチックスTPHS(ポリヒドロキシチタンステアレート)等、チタンキレートとしては、オルガチックスTC‐401(チタンテトラアセチルアセトナート)、TC‐200(チタンオクチレングリコレート)、TC‐750(チタンエチルアセトアセテート)、TC‐310(チタンラクテート)、TC‐400(チタントリエタノールアミネート)等(いずれも松本製薬工業株式会社製)を例示することができるが、これに限定されるものではない。

[0038]

チタンを含有する触媒は、水が系内に存在する場合、触媒活性が失活されてしまう為、一般にはエステル交換反応の触媒として知られている。重縮合反応時に

生成される水との反応、およびそれによる触媒活性の失活を押さえる為に、上記のように、原料としてPETを利用することが好ましい。

[0039]

本発明におけるポリエステル樹脂は、200 \mathbb{C} \mathbb{C} \mathbb{C} で解重合及び/又は重縮合して製造することが好ましく、更には220 \mathbb{C} \mathbb{C} \mathbb{C} \mathbb{C} \mathbb{C} \mathbb{C} が好ましい。反応温度が200 \mathbb{C} 以下の場合、解重合する際のPETの溶解性が悪化し反応時間が延びるし、テレフタル酸等酸成分の多価アルコールに対する溶解性も悪化するので好ましくない。反応温度が270 \mathbb{C} 以上の場合、原料の分解が起こるため好ましくない。

[0040]

上記のようにして得られるポリエステル樹脂を用いる本発明のトナー用バインダー樹脂は、チタンおよび/またはゲルマニウムの含有量が $10\sim1500$ pp m好ましくは $30\sim1000$ pp mである。また、錫の含有量は $0\sim1$ pp m、好ましくは0 pp mである。

上記の樹脂中の金属分析は、原子吸光分析法やプラズマ発光分析法等、公知の 金属分析方法を用いることにより確認し得る。

[0041]

先述のように、トナーに求められる性能としては、良定着性、高強度、高凝集力、高耐久性、定着ロールへのオフセット防止等があり、これらの性能を両立させる方法として、結着樹脂の広分子量分布化が有力である。

[0042]

本発明のポリエステル樹脂は、分子量分布(Mw/Mn)が $2\sim20$ であるものが好ましく、更に好ましくは、 $3\sim10$ である。Mw/Mnが20を越えた場合、製造時の系内の溶液粘度が高くなるため、制御が困難となり、好ましくない場合がある。

[0043]

分子量分布は、主として前述の3官能以上の多価カルボン酸や3官能以上の多価アルコールの使用量で容易かつ比較的広い範囲で制御することが出来る。

[0044]

本発明のポリエステル樹脂は、ピーク分子量が1000以上2000以下の 範囲のものが好ましい。ピーク分子量が1000未満の場合、樹脂強度および凝 集力が低下するため、耐久性およびオフセット性の面で好ましくなく、2000 0以上の場合、定着性の面で好ましくない場合がある。

[0045]

本発明のポリエステル樹脂は、溶剤不溶の樹脂が含まれることがある。ここでいう溶剤不溶部とは、溶剤としてテトラヒドロフランを用い、樹脂を溶解させた際に、不溶となった部分のことを意味する。上記の溶剤不溶部は、主にポリエステル樹脂が3次元架橋したものである。この場合、溶剤可溶部の分子量分布は2~20であるものが好ましく、更に好ましくは、3~10であり、ピーク分子量が1000以上2000以下の範囲のものが好ましい。上記の溶剤不溶部を含有するポリエステル樹脂は、実質的に広い分子量分布を有しているが、製造時に一部の樹脂が不溶となるため、溶液粘度が低下し、生産性良く広分子量分布のポリエステル樹脂を得られることがある。

[0046]

溶剤不溶部には、3官能以上のカルボン酸由来、および/または、3官能以上の多価アルコール由来の構造が溶剤可溶部より多く含有される。

[0047]

本発明のトナー用バインダー樹脂には、ローラーへのオフセットを防ぐ性能をより高める目的等で、ポリエチレンワックス、ポリプロピレンワックス等のポリオレフィンワックスを含有しても良く、その添加量は、トナー用バインダー樹脂中に $0\sim10$ 重量%の範囲であることが好ましい。

[0048]

上記ポリオレフィンワックスに相当するものの具体的商品名としては、三井化学社製ハイワックス800P、400P、200P、100P、720P、420P、320P、405MP、320MP、4051E、2203A、1140H、NL800、NP055、NP105、NP505、NP805等を例示することができるが、これに限定されるものではない。

[0049]

さらに、本発明のトナー用バインダー樹脂には、セラミックワックス、ライスワックス、シュガーワックス、ウルシロウ、密鑞、カルナバワックス、キャンデリラワックス、モンタンワックス等の天然ワックスを含有しても良く、その添加量は、トナー用バインダー樹脂中に0~10重量%の範囲であることが好ましい

[0050]

また、本発明のトナー用バインダー樹脂中には、本発明の効果を損なわない範囲で上記ポリエステル樹脂の他に、スチレン系共重合体、ポリオール樹脂、ポリウレタン樹脂、ポリアミド樹脂、シリコーン樹脂等の樹脂を添加してもよい。

[0051]

以下、本発明のトナーに付いて詳述する。

本発明のトナーは、少なくとも先の本発明のトナー用バインダー樹脂、帯電調整剤 (CCA)、着色剤、表面処理剤を含むものである。

本発明のトナー用バインダー樹脂の量は、トナー中に50~95重量%である ことが好ましい。

[0052]

以下、トナー用バインダー樹脂以外のものについて詳述する。

まず、着色剤について記すと、従来知られている染料及び顔料を使用することができ、具体的には例えばカーボンブラック、マグネタイト、フタロシアニンブルー、ピーコックブルー、パーマネントレッド、レーキレッド、ローダミンレーキ、ハンザイエロー、パーマネントイエロー、ベンジジンイエロー、ニグロシン染料(C. I. No. 50415),アニリンブルー(C. I. No. 50405),カルコオイルブルー(C. I. No. azoec Blue 3),クロームイエロー(C. I. No. 14090),ウルトラマリンブルー(C. I. No. 77103),デユポンオイルレッド(C. I. No. 26105),オリエントオイルレッド#330(C. I. No. 60505),キノリンイエロー(C. I. No. 47005),メチレンブルークロライド(C. I. No. 52015),フタロシアニンブルー(C. I. No. 74160),マラカイトグリーンオクサレート(C. I. No. 42000)等を

使用することができる。その添加量としては、トナー用バインダー樹脂100重 量部に対して3~15重量部であることが好しい。

[0053]

また、帯電調整剤としては、ニグロシン、4級アンモニウム塩や含金属アゾ染料をはじめとする公知の帯電調整剤を適宜選択して使用することができ、その使用量はトナー用バインダー樹脂100重量部に対して、通常用いられる0.1~10重量部である。

[0054]

次に表面処理剤としては、コロイダルシリカ、アルミナ、酸化チタン、ポリテトラフロロエチレン、ポリビニリデンクロライド、ポリメチルメタクリレート、ポリスチレン超微粒子、シリコーンといった微粉末を挙げることができ、その添加量は、トナー用バインダー樹脂100重量部に対して0.1~20重量部で使用することが好適である。

[0055]

本発明のトナーは、ポリオレフィンワックスを含んでも良く、その量はトナー 用バインダー樹脂100重量部に対して0~10重量部である。

[0056]

これらの材料を含む本発明のトナーの製造方法としては、本発明のトナー用バインダー樹脂、着色剤、必要であればその他の添加剤を粉体混合機により充分に混合してから加熱ロール、ニーダー、エクストルーダーといった混練機を用いて溶融、混練して各構成成分を充分に混合する。これを冷却後、粉砕、分級を行なって、通常8~20µmの範囲の粒子を集め、粉体混合法により表面処理剤をまぶしてトナーを得る。

[0057]

本発明により得られるトナーは種々の現像プロセス、例えばカスケード現像法、磁気ブラシ法、パウダー・クラウド法、タツチダウン現像法、キヤリアとして 粉砕法によって製造された磁性トナーを用いる所謂マイクロトーニング法、磁性 トナー同士の摩擦帯電によつて必要なトナー電荷を得る所謂バイポーラー・マグ ネチックトナー法などに用いることができるが、これに限定されるものではない

ページ: 16/

[0058]

また、本発明により得られるトナーは、種々の定着方法に用いることができる。具体的には、オイルレスヒートロール法、オイル塗布ヒートロール法、フラッシュ法、オーブン法、圧力定着法などが例示でき、特にオイルレスヒートロール法、フラッシュ法に用いることが好ましい。

[0059]

更に、本発明のトナーは、ファーブラシ法、ブレード法等の種々のクリーニング方法に用いることができる。

[0060]

【実施例】

以下、実施例により本発明を更に詳細に説明するが、本発明はこれらの実施例により限定されるものではない。なお、以降「部」は、特に断わらない限り重量%を表す。

[0061]

本発明におけるトナー用バインダー樹脂の溶融温度は以下のようにして求めた 。島津フローテスターCFT500D(島津製作所製)を用い、以下の条件で測 定を行う。

ダイスの細孔 ; 直径1mm、長さ1mm

試料量 ; 1 c m³

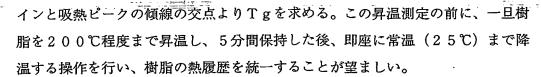
昇温速度 ; 6℃/分

荷重 ; 20 K g/c m²

次いで、温度 - ピストンストローク (試料流出量) 曲線から、流出開始温度と 流出終了温度における、ピストンストローク値の差の1/2を求め、そのピスト ンストローク値における温度を求める。この温度を溶融温度とした。

[0062]

本発明におけるガラス転移点(Tg)は、示差走査型熱量測定法(DSC)に従い、DSC-20(セイコー電子工業社製)によって測定した。試料約10m ge-20 C から 100 C まで 10 C / 分で昇温し、得られたカーブのベースラ



[0063]

本発明における酸価は、樹脂1gを中和するために必要な水酸化カリウムのmg数をいう。酸価の測定は、中和滴定法により求めた。試料5gをキシレン/ジメチルホルムアミド=1/1(重量比)の混合溶剤50ccに溶解させ、指示薬としてフェノールフタレイン/エタノール溶液を数滴加えた後、1/10規定 KOH水溶液で滴定を行った。試料溶液の色が無色から紫色に着色した点を終点とし、この際の滴定量と試料重量から酸価(KOHmg/g)を算出した。

また、以下に本発明で行ったトナーの評価方法を記載する。

① 定着性

市販の電子写真複写機を改造した複写機にて未定着画像を作成した後、この未定着画像を市販の複写機の定着部を改造した熱ローラー定着装置を用いて定着させた。熱ロールの定着速度は200mm/secとし、熱ローラーの温度を5℃ずつ変化させてトナーの定着を行った。得られた定着画像を砂消しゴム(トンボ鉛筆社製)により、0.5 Kgの荷重をかけ、10回摩擦させ、この摩擦試験前後の画像濃度をマクベス式反射濃度計により測定した。各温度での画像濃度の変化率が70%以上となった最低の定着温度をもって最低定着温度とした。なお、ここに用いた熱ローラ定着装置はシリコーンオイル供給機構を有しないものである。また、環境条件は、常温常圧(温度22℃,相対湿度55%)とした。

○ ; 最低定着温度 ≤ 180℃

△ : 200℃ ≥ 最低定着温度 > 180℃

× ; 最低定着温度 > 200℃

② 耐オフセット性

耐オフセット性の評価は、上記最低定着温度の測定に準ずるが、上記複写機に て未定着画像を作成した後、トナー像を転写して上述の熱ローラー定着装置によ り定着処理を行い、次いで白紙の転写紙を同様の条件下で当該熱ローラ定着装置 に送って転写紙上にトナー汚れが生ずるか否かを目視観察する操作を、前記熱ロ

ページ: 18/

ーラー定着装置の熱ローラーの設定温度を順次上昇させた状態で繰り返し、トナーによる汚れの生じた最低の設定温度をもってオフセット発生温度とした。また、環境条件は、常温常圧(温度22℃,相対湿度55%)とした。

○ ; オフセット発生温度 ≥ 210℃

△ ; 210℃ > オフセット発生温度 ≥ 170℃

× ; 170℃ > オフセット発生温度

ポリエステル樹脂製造例1

5リットルの四つ口フラスコに還流冷却器、水分離装置、窒素ガス導入管、温度計及び撹拌装置を取り付け、フレーク状のリサイクルPET(重量平均分子量:75000)をPET中のエチレングリコールユニット単位で67モル%、ネオペンチルグリコール21モル%、トリメチロールプロパン12モル%、テレフタル酸32モル%、安息香酸9モル%、テトラ(2-エチルヘキシル)チタネート(松本製薬工業株式会社製;オルガチックスTA-30)0.2重量%を仕込み、フラスコ内に窒素を導入しながら250℃で解重合および脱水重縮合を行った。反応生成物の酸価が所定値に達したところでフラスコより抜き出し冷却、粉砕して樹脂1を得た。得られた樹脂のTgは58.4℃であり、溶融温度は131℃であった。

ポリエステル樹脂製造例2

5リットルの四つロフラスコに還流冷却器、水分離装置、窒素ガス導入管、温度計及び撹拌装置を取り付け、フレーク状のリサイクルPET(重量平均分子量:75000)をPET中のエチレングリコールユニット単位で64モル%、ネオペンチルグリコール22モル%、トリメチロールプロパン14モル%、テレフタル酸38モル%、安息香酸7モル%、テトラノルマルブチルチタネート(松本製薬工業株式会社製;オルガチックスTA-25)0.3重量%を仕込み、フラスコ内に窒素を導入しながら250℃で解重合および脱水重縮合を行った。反応生成物の酸価が所定値に達したところでフラスコより抜き出し冷却、粉砕して樹脂2を得た。得られた樹脂のTgは60.4℃であり、溶融温度は141℃であった。





ポリエステル樹脂製造例3

5リットルの四つ口フラスコに還流冷却器、水分離装置、窒素ガス導入管、温度計及び撹拌装置を取り付け、フレーク状のリサイクルPET(重量平均分子量:75000)をPET中のエチレングリコールユニット単位で60モル%、ネオペンチルグリコール30モル%、トリメチロールプロパン10モル%、テレフタル酸35モル%、安息香酸10モル%、テトライソプロピルチタネート(松本製薬工業株式会社製;オルガチックスTA−10)0.5重量%を仕込み、フラスコ内に窒素を導入しながら250℃で解重合および脱水重縮合を行った。反応生成物の酸価が所定値に達したところでフラスコより抜き出し冷却、粉砕して樹脂2を得た。得られた樹脂のTgは61.2℃であり、溶融温度は124℃であった。

ポリエステル樹脂製造例4

5リットルの四つ口フラスコに還流冷却器、水分離装置、窒素ガス導入管、温度計及び撹拌装置を取り付け、フレーク状のリサイクルPET(重量平均分子量:75000)をPET中のエチレングリコールユニット単位で63モル%、商品名アクトコールKB300(三井武田ケミカル社製:ビスフェノールAのプロピレンオキシド付加物)27モル%、トリメチロールプロパン10モル%、テレフタル酸31モル%、安息香酸12モル%、ジブチル錫オキサイド0.5重量%を仕込み、フラスコ内に窒素を導入しながら250℃で解重合および脱水重縮合を行った。反応生成物の酸価が所定値に達したところでフラスコより抜き出し冷却、粉砕して樹脂6を得た。得られた樹脂のTgは60.4℃であり、溶融温度は124℃であった。

[0064]

上記の樹脂の製造結果を表1に示す。

[0065]





【表 1 】

樹脂	1	2	3	4
PET (mol%)	67	64	60	63
ネオヘ"ンチルク"リ コール (mol%)	21	22	30	_
KB300 (mol%)	_	_	_	27
エチレンク・リコール (mol%)	_	_	_	_
トリメチロールフロ ハン(mol%)	12	14	10	10
テレフタル酸 (mol%)	32	38	35	31
安息香酸 (mol%)	9	7	10	12
触媒種	テトラ(2-エチ ルヘキシル)チ タネート	テトラノルマル ブチルチタネー ト		
触媒量(wt%)	0.2	0.3	0.5	0.5
Tg (°C)	58.4	60.4	61.2	60.4
溶融温度	131	141	124	125
酸価 (KOHmg/g)	0	0	0	0
OH価 (KOHmg/g)	12.9	7.6	25.9	19.7
end cap (KOHmg/g)	23.1	17.7	25.9	23.7
Mn	3117	4436	2166	2586

[0066]

以下に実施態様について実施例1を代表例として具体的に記述する。樹脂2~4について、即ち実施例2、3及び参考例1についても実施例1と同様な操作を行って樹脂及びトナーを得て評価を行った。トナー特性評価を実施例1と併せて表2に示す。

[0067]

樹脂1を100重量部に対してカーボンブラック(MA-100・三菱化学社製)6重量部、帯電調整剤(BONTRON E-84;オリエント化学工業社製)1.5部、ポリプロピレンワックス(ハイワックスNP105;三井化学製)2.0部をヘンシェルミキサーにて分散混合した後、二軸押出機・PCM-30(池貝鉄工社製)にて120℃で溶融混練して塊状のトナー組成物を得た。このトナー組成物をハンマーミルにて粗粉砕した。さらに、ジェット粉砕機(日本ニューマチック社製IDS2型)にて微粉砕し、ついで気流分級して平均粒径10μm(5μm以下3重量%、20μm以上2重量%)のトナー微粉末を得た。次いで、上記

ページ: 21/E

トナー100重量部に対して、疎水性シリカ(R-972、アエロジル社製)を 0.5重量部となる割合で外部から添加して、これをヘンシェルミキサーにより 混合してトナーを得た。このトナー粒子を用いて、定着性、耐オフセット性を調 べた。

[0068]

【表2】

表2 トナー用樹脂組成物物性値およびトナーの評価結果

実施例 / 比較例 No.	実施例1	実施例2	実施例3	参考例1
樹脂	樹脂1	樹脂2	樹脂3	樹脂4
定着性	0	0	0	0
オフセット性	0	0	0	0

[0069]

表1の結果から明らかなように、本発明により製造されたトナー用バインダー 樹脂を用いたトナー1~3は、いずれも充分な定着性能と耐オフセット性能を示 し、従来のポリエステル樹脂の性能を維持したものである。

[0070]

【発明の効果】

この発明のトナー用バインダー樹脂およびトナーは、上記のように構成されており、環境に影響を与える恐れがあるとの議論がなされている化合物を含有せず、且つ、優れた低温定着性、オフセット性、現像耐久性を示す。

ページ: 1/E

【書類名】

要約書

【要約】

【課題】 市場からの要望が強い、ビスフェノールA構造や錫を含有せず、且つ、優れた低温定着性、耐オフセット性、現像耐久性を示すトナー用バインダー樹脂およびトナーを提供する。

【解決手段】 チタンやゲルマニウムを含有する触媒を用いて得られ、ビスフェ ノールA骨格を一切含有せず、好ましくは酸成分として全酸成分のモル数に対し て、60モル%以上がテレフタル酸由来の構造を有し、超高分子量成分を含有す るトナー用バインダー樹脂およびそれを用いたトナー。

【選択図】 なし

ページ: 1/

【書類名】

手続補正書

【整理番号】

P0001334

【提出日】

平成15年 7月15日

【あて先】

特許庁長官 殿

【事件の表示】

【出願番号】

特願2002-225151

【補正をする者】

【識別番号】

000005887

【住所又は居所】

東京都千代田区霞が関三丁目2番5号

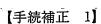
【氏名又は名称】

三井化学株式会社

【代表者】

中西 宏幸

ページ: 2/E



【補正対象書類名】 特許願

【補正対象項目名】 発明者

【補正方法】

変更

【補正の内容】

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県袖ヶ浦市長浦580番地32号三井化学株式会社

内

【氏名】

寺内 知哉

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県袖ヶ浦市長浦580番地32号三井化学株式会社

内

【氏名】

石川 恵一

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県袖ヶ浦市長浦580番地32号三井化学株式会社

内

【氏名】

リンウッド ブラントン ミュア III世

【提出物件の目録】

【物件名】

宣誓書 1

【援用の表示】

手続補足書にて提出する。

【その他】

本特許出願にあたり、願書を作成する際に、特許出

願人・三井化学株式会社の発明者

1名の氏名を誤記

してしまい

ました。

【プルーフの要否】 要



特願2002-22515-1

出願人履歴情報

識別番号

[000005887]

1. 変更年月日

1997年10月 1日

[変更理由]

名称変更

住 所

東京都千代田区霞が関三丁目2番5号

氏 名 三井化学株式会社

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS	`
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES	
☐ FADED TEXT OR DRAWING	
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING	· ·
☑ SKEWED/SLANTED IMAGES	
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS	
GRAY SCALE DOCUMENTS	
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT	
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR	QUALITY
☐ OTHER:	

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.